

1989

10
初中升学
化学试题
与解答
汇编

●少年自学丛书●
辽宁少年儿童出版社

•少年自学丛书•

1989初中升学化学 试题与解答汇编

傅乾坤 肖然
编

辽宁少年儿童出版社

1990年·沈阳

1989初中升学化学试题与解答汇编

1989Chuzhong Shengxue Huaxue Shiti Yu Jieda Huibian

傅乾坤 肖然 丁学生 陈捷 编

辽宁少年儿童出版社出版

(沈阳市南京街6段1里2号)

责任编辑:刘铁柱 刘丽菲 封面设计:吴江

责任校对:沈树东

沈阳新华印刷厂印刷

辽宁省新华书店发行

开本787×1092毫米1/32·印张11.75·字数285,000

1990年1月第1版

1990年1月第1次印刷

印数:1—20,700

ISBN 7-5315-0619-X/G·194

定价:3.05元

说 明

这套“少年自学丛书”汇编了1989年全国各地小学和初中毕业（升学）考试试题与解答共八册。其中小学语文、数学试题与解答各一册。初中政治、语文、数学、外语、物理、化学试题与解答各一册。

这册《1989初中升学化学试题与解答汇编》共收试题32套，它们是从全国各地试题中精选出来的，每份试题都附有参考答案。我们认为，这些试题都较好地体现了教学大纲和教材的要求，既重视考查“双基”，又重视考查学生的智力发展水平，对辅导同学们自我测试，搞好毕业升学总复习，对帮助老师们改进教学、提高教学质量，都具有不容忽视的意义。参考答案也力求做到准确、圆满、简要，可供读者研读时参考。

在征集试题时，我们受到了各地教育行政部门和教研部门的大力支持和帮助。在此，我们向他们深表谢意。

由于编者水平有限，加之时间仓促，书中难免有不妥之处，敬祈读者批评指正。

编 者

1989年9月

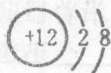
目 录

	试题	答案
北京市.....	(1)	(261)
天津市.....	(10)	(265)
山西.....	(18)	(269)
内蒙古.....	(28)	(272)
吉林.....	(35)	(275)
山东.....	(41)	(278)
安徽.....	(47)	(280)
浙江.....	(53)	(282)
江西.....	(63)	(285)
福建.....	(69)	(288)
河南.....	(74)	(291)
广东.....	(79)	(293)
宁夏.....	(86)	(296)
甘肃.....	(94)	(299)
四川.....	(101)	(304)
沈阳市.....	(112)	(309)
武汉市.....	(120)	(312)
长沙市.....	(129)	(315)
南宁地区.....	(136)	(319)
西安市.....	(146)	(323)
西宁市.....	(155)	(326)

试题部分

北京市

可能用到的原子量: $H=1$, $O=16$, $C=12$, $S=32$,
 $N=14$, $Cl=35.5$, $Na=23$, $Ca=40$,
 $Fe=56$, $Cu=64$, $Zn=65$, $Al=27$,
 $Ag=108$, $K=39$.

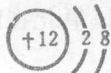


一、填空题 (共35分)

第1—11题每空1分, 第12题每空0.5分。

1. 分子是保持物质_____的一种微粒; 原子是_____中的最小微粒。

2. 把下列符号 (A) $2H$ 、(B) Mg^{+2} 、(C) $2H_2$ 、
 (D) _____ 的序号填入相应的空格内。_____ 表示镁元素的化合价为 + 2 价; _____ 表示两个氢原子; _____



表示两个氢分子; _____ 表示镁离子结构示意图。

3. 现有氢气、氧气、二氧化碳、一氧化碳四种气体, 其中可以用来充灌探空气球的是_____; 植物的光合作用需要的是_____。

4. 硫在氧气里燃烧发出_____色火焰; 一氧化碳在空气里燃烧发出_____色火焰; 氢气在氯气里燃烧发出_____色火焰。

5. 在 P_2O_5 中, 磷元素的化合价为_____价, 氧元素的化合价为_____价。在 P_2O_5 中各元素化合价的代数和为_____。

6. A元素原子核内只有一个质子；B元素原子的M电子层上有7个电子。

(1) A元素的名称是_____；

(2) B元素的原子结构示意图是_____；

(3) A、B 两元素所组成的化合物的分子式是____，它的水溶液名称是_____。

7. 在稀释浓硫酸时，一定要把_____沿着器壁慢慢地注入_____里，并不断搅动，使产生的_____迅速地扩散。

8. 尿素 $[\text{CO}(\text{NH}_2)_2]$ 中氮元素的百分含量为_____；1000克尿素里含氮量为_____克。

9. 配制50克浓度为5%的氯化钠溶液，需要氯化钠_____克，水_____克。

10. 某二价金属氧化物中，金属元素和氧元素的质量比为5:2，金属元素的原子量为_____，该氧化物的分子量为_____。

11. 简要回答鉴别 CO 和 CO_2 的三种化学方法。

12. 从氢、氧、氯、碳、铜五种元素中选用适当元素，组成符合下列要求的一种代表物质，将它们的分子式、名称填入下表。

项 别	碱性氧化物	酸酐	碱	正盐	碱式盐
分子式					
物质名称					

二、选择题 (共25分)

下列各题只有一个正确答案，将正确答案的英文字母标号写在括号内。每题1分。

1. 下列变化属于化学变化的是…………… ()。
(A) 水蒸发变成水蒸气 (B) 煅烧石灰石
(C) 固态铁熔化变成液态铁
(D) 工业上用蒸发液态空气的方法制取氧气
2. 下列物质属于混和物的是…………… ()。
(A) CuSO_4 (B) CO_2 (C) 稀盐酸 (D) 氯酸钾
3. 下列说法中不正确的是…………… ()。
(A) 析出晶体后的溶液是饱和溶液
(B) 由金属离子和酸根离子组成的化合物叫做盐
(C) 电离时能生成 H^+ 的化合物不一定是酸
(D) 原子量就是一个原子的实际质量
4. 在原子中质子数等于…………… ()。
(A) 核外电子总数 (B) 中子数 (C) 最外层电子数
(D) 中子数和电子数之和
5. 下列说法正确的是…………… ()。
(A) 水是由氢气和氧气组成的
(B) 水分子是由一个氢分子和一个氧原子组成的
(C) 水是由氢元素和氧元素组成的
(D) 水是由二个氢原子和一个氧原子组成的
6. 在 $2\text{CuO} + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Cu} + \text{CO}_2 \uparrow$ 反应中，还原剂是…………… ()。
(A) CuO (B) C (C) Cu (D) CO_2
7. 下列物质属于电解质的是…………… ()。
(A) 氯化钠 (B) 铜 (C) 苛性钠溶液 (D) 酒精

8. 下列物质属于单质的是…………… ()。
- (A) 氯化铝 (B) 氢氧化铝 (C) 氧化铝 (D) 铝
9. 下列物质溶解在适量水中时, 溶液温度显著降低的是…………… ()。
- (A) 浓硫酸 (B) 食盐 (C) 蔗糖 (D) 硝酸铵
10. 下列有关二氧化碳性质的叙述正确的是 ()。
- (A) 溶于水、水溶液显酸性、有可燃性
- (B) 能溶于水、一般情况下不能支持燃烧、比空气重
- (C) 溶于水、水溶液显碱性、有毒
- (D) 难溶于水、无毒、有可燃性
11. 钠原子和钠离子具有相同的…………… ()。
- (A) 电子总数 (B) 电子层数 (C) 质子数
- (D) 最外层电子数
12. 下列各组物质中所含原子团种类不同的
一组是…………… ()。
- (A) FeSO_4 和 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, (B) KMnO_4 和 KClO_3 ,
(C) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ 和 AgNO_3 , (D) NH_4Cl 和 $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
13. 下列分子式不正确的是…………… ()。
- (A) KCl (B) H_2S (C) Al_2O_3 (D) NaCO_3
14. 下列基本操作正确的是…………… ()。
- (A) 手持试管给试管里的物质加热
- (B) 把鼻孔凑到集气瓶口去闻气体的气味
- (C) 给试管里的液体加热, 液体体积一般不超过试管容积的 $\frac{1}{3}$
- (D) 酒精灯的火焰可以用嘴吹灭
15. 某气体既能用排水法收集, 又能用向上排空气法收集, 该气体具备的性质是…………… ()。

- (A) 易溶于水, 比空气轻 (B) 难溶于水, 比空气轻
(C) 易溶于水, 比空气重 (D) 难溶于水, 比空气重
16. 根据下列物质的名称或俗称, 判断属于同一种物质的一组是…………… ()。
- (A) 氢氧化钙、碳酸钙 (B) 生石灰、熟石灰
(C) 食盐、氯化钠 (D) 烧碱、纯碱
17. 下列物质不能跟硝酸汞溶液发生反应的是()。
- (A) 银 (B) 锌 (C) 铁 (D) 铜
18. 20℃时, 6.32克硝酸钾溶解在水中配制成26.32克饱和溶液, 在20℃时硝酸钾的溶解度是…………… ()。
- (A) 24克 (B) 31.6% (C) 31.6克 (D) 63.2克
19. 下列电离方程式不正确的是…………… ()。
- (A) $\text{NaOH} = \text{Na}^+ + \text{OH}^-$ (B) $\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
(C) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 = 2\text{Al}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-}$
(D) $\text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Ca}^{2+} + 2\text{OH}^-$
20. 能区别稀硫酸、水和烧碱三种溶液的试剂是…………… ()。
- (A) 锌粒 (B) 氯化钡溶液 (C) 无色酚酞试液
(D) 紫色石蕊试液
21. 配制一定质量百分比浓度的溶液, 正确的操作步骤是…………… ()。
- (A) 称量(或量取)、计算、溶解
(B) 计算、称量(或量取)、溶解
(C) 称量(或量取)、溶解、计算
(D) 溶解、称量(或量取)、计算
22. 在下列条件下的氢氧化钙溶液, 质量百分比浓度最大的是…………… ()。

- (A) 80℃的饱和溶液 (B) 20℃的饱和溶液
(C) 20℃的不饱和溶液 (D) 80℃的不饱和溶液

23. $n\text{H}_2\text{O}$ 和 $m\text{H}_2\text{SO}_4$ 中, 氧元素的质量比

为..... ()。

- (A) $n:m$ (B) $2n:m$ (C) $n:4m$ (D) $2m:n$

24. 要完成下列变化, 通过一步反应不能实

现的是..... ()。

- (A) $\text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaCl}_2$ (B) $\text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Fe}$
(C) $\text{CuO} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$ (D) $\text{BaCl}_2 \rightarrow \text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

25. 把6.5克锌分别放入足量的下列各溶液中,

片刻后取出, 溶液质量减少的是..... ()。

- (A) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ (B) CuSO_4
(C) H_2SO_4 (D) AgNO_3

三、选择题 (共5分)

下列各题有1—2个正确答案, 将正确答案的英文字母标号写在括号内。(多选、少选、错选均不给分)

1. 在一定温度下, 从500克A物质的饱和溶液中取出100克溶液, 剩下的溶液比原溶液..... ()。

- (A) 质量百分比浓度减小 (B) A的溶解度减小
(C) 溶质质量减少 (D) 溶液密度增大
(E) 溶剂质量减少

2. 某同学用氢气将8克氧化铜完全还原成铜时, 实际上消耗的氢气的质量是..... ()。

- (A) 0.2克 (B) 大于0.2克 (C) 小于0.2克
(D) 0.125克 (E) 以上都正确

3. 含 CO 、 N_2 、 H_2 、 CO_2 和水蒸气的混和气, 依次通过灼热的 CuO 、 NaOH 溶液和浓

H_2SO_4 ，最后剩下的气体是…………… ()。

- (A) N_2 和 CO_2 (B) N_2 和 H_2 (C) N_2 和 CO
(D) N_2 (E) 无任何气体

4. 下列说法中结论和理由都正确的是…… ()。

- (A) 量取100毫升水应该用10毫升量筒量取10次，因为10毫升量筒比100毫升量筒更精确
(B) 实验室用氯酸钾制备氧气时，如没有二氧化锰可用少量高锰酸钾代替，因为高锰酸钾的分解产物中有二氧化锰
(C) 氯化铜溶液能导电，因为氯化铜在电流的作用下，能离解成自由移动离子的缘故
(D) 参加化学反应的各物质的质量总和，等于反应后生成的各物质的质量总和，所以100克 CaCO_3 受热分解后生成50克 CaO 和50克 CO_2
(E) 实验室不能用稀硫酸跟大理石反应制取二氧化碳，因为生成微溶的硫酸钙，附着在大理石表面阻碍反应继续进行

5. 用浓度为60%的酒精溶液 A 和25%的酒精溶液 B 配制成45%的酒精溶液，所用 A、B 溶液的质量比为…………… ()。

- (A) 1:2 (B) 2:3 (C) 4:3 (D) 3:1
(E) 无法确定

四、化学反应题 (共14分)

1. 完成下列化学反应方程式，并在括号内写出化学反应的基本类型。





2. 现有铁粉、氢氧化铜、铜粉三种固体；硫酸铜、氢氧化钠、硫酸亚铁、硝酸钾、稀硫酸和硫酸钠六种溶液。从中选出适当的物质，写出符合下列要求的化学方程式。

(1) 固体甲 + 溶液B → 溶液E + 氢气

(2) 固体乙 + 溶液B → 溶液C + 水

(3) 溶液A + 溶液C → 固体乙 + 溶液D

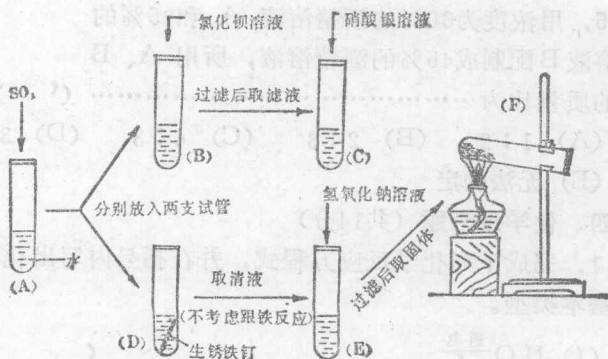
五、实验题 (共10分)

1. 填写下列空白：

(1) 粗盐提纯，需经过的主要实验步骤是① _____、
② _____、③ _____、④ 洗涤。

(2) 点燃氢气前，一定先要 _____。

2. 将下列各步实验现象、化学反应方程式填入题后表内。

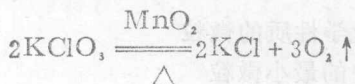


	(A)	(B)	(C)
实验现象			
化学反应方程式			
	(D)	(E)	(F)
实验现象			
化学反应方程式			

六、计算题 (共11分)

最后结果保留小数点后一位。

1. 加热12.25克氯酸钾, 使其完全分解, 可以制得氧气多少克? 这些氧气在标准状况下的体积是多少升? (氧气在标准状况下的密度为1.43克/升)



2. 73克10%的盐酸溶液跟80克一定浓度的氢氧化钠溶液恰好完全反应, 将反应后的溶液蒸发掉108.8克水后, 冷却至20℃, 溶液正好达到饱和。求20℃时, 此反应生成物的溶解度。

3. 现有3克不纯的铁粉跟50克16%的硫酸铜溶液恰好完全反应 (杂质不参加反应)。计算:

(1) 铁粉的纯度。

(2) 反应后溶液的百分比浓度。

天 津 市

第一部分

原子量: $H=1$, $O=16$, $C=12$, $N=14$, $S=32$,
 $Cl=35.5$, $Ca=40$ 。

一、选择题 (本题共30分)

每题只有一个正确答案, 将其标号填在括号内。每题2分。

1. 下列现象属于化学变化的是..... ()。

- (A) 甲烷燃烧 (B) 氧气液化 (C) 汽油挥发
(D) 矿石粉碎

2. 下列分子式错误的是..... ()。

- (A) $FeCl_2$ (B) KSO_4 (C) $NaHCO_3$
(D) $Mg(NO_3)_2$

3. 原子是..... ()。

(A) 保持物质化学性质的微粒

(B) 物理变化中的最小微粒

(C) 化学变化中的最小微粒

(D) 不能再分的微粒

4. 下列物质中, 属于化合物的是..... ()。

- (A) 氮气 (B) 水蒸气 (C) 空气 (D) 食盐水

5. 下列物质中, 属于氧化物的是..... ()。

- (A) 氧气 (B) 氯酸钾 (C) 干冰

(D) 高锰酸钾

6. 下列物质中, 具有还原性的单质是..... ()。

- (A) 一氧化碳 (B) 氧气 (C) 二氧化碳
(D) 碳

7. 关于 H_2S 、 H_2O 、 H_2SO_4 、 H_2 四种物质,

下列叙述正确的是..... ()。

- (A) 都含有氢元素 (B) 氢元素都以化合态存在
(C) 氢元素的化合价都相同 (D) 都含有两个氢原子

8. 钠原子和钠离子具有相同的..... ()。

- (A) 电子数 (B) 质子数 (C) 最外层电子数
(D) 电子层数

9. 下列微粒结构示意图中, 表示阴离子的

是..... ()。

- (A) (B) (C) (D)



10. 下列三种溶液, 按pH值由大到小的顺序排列的是..... ()。

- (A) NaCl 、 NaOH 、 H_2SO_4
(B) H_2SO_4 、 NaCl 、 NaOH
(C) H_2SO_4 、 NaOH 、 NaCl
(D) NaOH 、 NaCl 、 H_2SO_4

11. 不能用金属与盐酸反应直接制得的盐是..... ()。

- (A) 氯化锌 (B) 氯化铝 (C) 氯化镁
(D) 氯化铜

12. 下列物质中, 不与碳酸钠反应的是..... ()。

- (A) 氯化钡溶液 (B) 苛性钠溶液 (C) 石灰水